

* NOTICES *

JPO and INPIT are not responsible for any damages caused by the use of this translation.

1.This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.

2.**** shows the word which can not be translated.

3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1]One by one The anode, an electron hole injection zone, an organic emission band region (thickness which doubled a zone of these does not exceed 1 micrometer), And it is an electroluminescent device which consists of the negative poles and which has the electric power transformation efficiency of $9 \times 10^{-5} \text{ W/W}$ at least, At least one side is a compound which can make at least 80% of radiant rays with wavelength of not less than 400 nm penetrate and in which said



electron hole injection zone has the following formula among these electrodes,

It is a basis on which Q¹ and Q² have a nitrogen atom and at least three rings (those things of aromatic series [at least one piece]) separately in here, An electroluminescent device which is a connecting group which G becomes from a cyclo alkylene group, an allylene group, an alkylene group, or carbon-carbon bonding.

[Translation done.]

(19)日本国特許庁 (J P)

(12) 特 許 公 報 (B 2)

(11)特許出願公告番号

特公平6-32307

(24) (44)公告日 平成 6 年(1994) 4 月27日

(51)Int.Cl.⁵

識別記号

庁内整理番号

F I

技術表示箇所

H 0 5 B 33/22

発明の数 1 (全 11 頁)

(21)出願番号 特願昭59-58088

(22)出願日 昭和59年(1984) 3 月26日

(65)公開番号 特開昭59-194393

(43)公開日 昭和59年(1984)11月 5 日

(31)優先権主張番号 4 7 8 9 3 8

(32)優先日 1983年 3 月25日

(33)優先権主張国 米国 (U S)

(71)出願人 999999999

イーストマン コダック カンパニー

アメリカ合衆国 ニューヨーク州 14650

ロチェスター市 ステート ストリート

343

(72)発明者 スチーブン・アーランド・パンスリク

アメリカ合衆国ニューYork州14613ロチ

ェスター市ピアボント・ストリート324

(72)発明者 チャン・ウオン・タン

アメリカ合衆国ニューYork州14626ロチ

ェスター市バーモント・ドライブ197

(74)代理人 弁理士 湯浅 基三 (外 3 名)

審査官 紀本 孝

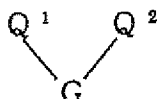
(56)参考文献 特開 昭57-51781 (J P, A)

(54)【発明の名称】 改良された電力転換効率をもつ有機エレクトロルミネッセント装置

1

【特許請求の範囲】

【請求項 1】 順次陽極、正孔インジェクション帯域、有機発光帯域（これらの帯域を合わせた厚さは $1\text{ }\mu\text{m}$ を越えない）、及び陰極からなる少なくとも $9 \times 10^{-3}\text{ W/W}$ の電力転換効率をもつエレクトロルミネッセント装置であって、これらの電極のうち少なくとも一方は 400 nm 以上の波長をもつ輻射線の少なくとも 80% を透過させることができ、且つ前記正孔インジェクション帯域が次の式を有する化合物であり、



2

ここにおいて、 Q^1 及び Q^2 は別個に窒素原子及び少なくとも 3 個の炭素環（それらの少なくとも 1 個は芳香族のもの）を有する基であり、G はシクロアルキレン基、アリーレン基、アルキレン基又は炭素-炭素結合からなる連結基である、エレクトロルミネッセント装置。

【発明の詳細な説明】

本発明は、有機化合物を発光手段とする、電気信号にตอบสนองして発光するエレクトロルミネッセント装置に関する。

有機エレクトロルミネッセント装置がそれらの対抗品と十分に対抗しうるものとなるためには、対抗しうるコストにおいてそれらの電力転換効率が増大することが望ましい。電力転換効率は入力に対する出力の比（通常は W/W ）と定義され、装置の駆動電圧の関数である。経済的な駆動回路部品を用いる駆動電圧、すなわち 2.5 ボル

トを越えない電圧に関しては、電力転換効率は無機装置の場合 1×10^{-5} W/W以下に限定されている。 10^{-5} W/W以上の電力転換効率をもつ、厚いフィルム ($> 5 \mu\text{m}$) または単結晶を用いる有機エレクトルミネッセント装置が開発されてはいる。しかしそれらの厚さが比較的大きいため、この種の装置を駆動させるのに要する電圧はかなり高い、すなわち100ボルトまたはそれ以上である。

駆動電圧を25ボルト以下に低下させるためには薄膜型エレクトルミネッセント装置が望ましい。これはここでは有効な帯域または層の厚さ、すなわち電極間にある物質の厚さが $1 \mu\text{m}$ を越えない装置を意味する。ピンホールの問題を考えると薄膜の形態を達成することは特に困難であった。ピンホールは電池をショートさせるので受入れられない。たとえばドレスナー、RCAレビュー、Vol. 30、322ff頁(1969年6月)、特に326頁を参照されたい。ピンホールの形成を防止するために、被覆用配合物中に結合剤を使用することが好都合とされている。この種の結合剤の例には付加重合体たとえばポリスチレン、および縮重合合体たとえばポリエステルが含まれる。電池のショートは避けられるが、結合剤を使用することは不満足な場合がある。このためには溶剤被覆加工法を用いる必要があり、ある層の溶剤は下層の溶剤としても作用する可能性があり、これにより層間の明瞭な境界設定が妨げられる。結合剤を必要とする1層を溶剤被覆したのち結合剤を必要としない層(1層または多層)を蒸着させる方法は考えられるが、逆の順序すなわち発光層を溶剤被覆する場合、溶剤が下層に影響を与えた場合の実用性は照明されていない。米国特許第4,356,429号明細書に記載された電池は、正孔インジェクション帯域(hole injecting zone)としてポリフィリン系化合物からなる層をもつ本発明のものと同じ型の装置の一例である。

上記特許のセルは先行技術のセルよりも著しい改良を示したが、望まれている電力転換効率、すなわち25ボルトを越えない駆動電圧を用いた場合に少なくとも 9×10^{-5} W/Wの水準を達成していない。正孔インジェクション層内のポリフィリン系化合物は有色であるため、セルにより放出される光を若干吸収するという望ましくない傾向を示す。またポリフィリン系化合物は有効に発光するために必要な正孔および電子の有効な発光的再結合を妨げられると思われる。

本発明の目的は、少なくとも1桁改良された、すなわち少なくとも 9×10^{-5} W/Wに及び電力転換効率をもつエレクトルミネッセント(以下“EL”)装置を提供することである。

本発明によれば、順次陽極、正孔インジェクション帯域、有効発光帯域(これらの帯域を合わせた厚さは $1 \mu\text{m}$ を越えない)、および陰極からなり、これらの電極のうち少なくとも400nm以上の波長をも

つ輻射線の少なくとも80%を透過させることができ、かつ

少なくとも 9×10^{-5} W/Wの電力返還効率をもつエレクトルミネッセント装置が提供される。

好ましくはこの装置の発光帯域は、i) 25ボルト以下およびii) この装置の最大電力転換効率を与える電圧以下で駆動される試験装置に用いた場合、少なくとも 5×10^{-5} 光子/電子のエレクトルミネッセント量子効率を与える電子伝達化合物からなる。上記試験装置は1) 本質的に1,1-ビス(4-ジ-*p*-トリルアミノフェニル)シクロヘキサンからなる正孔インジェクション帯域(この正孔インジェクション帯域と上記の発光帯域を合わせた厚さは $1 \mu\text{m}$ を越えない)、2) 400nm以上の波長をもつ輻射線の少なくとも80%を透過させる陽極、および3) インジウム製陰極から構成される。本発明の装置は必要とされる改良された電力転換効率を示す。

本発明の装置において発光帯域または正孔インジェクション帯域はそれぞれ電子伝達化合物からまたは正孔伝達化合物から作成され、これは本発明の実施態様の多くにおいてそれぞれの帯域に結合剤を用いずに行われる。本発明のさらに他の有利な特色は、正孔インジェクション層用として、発せられた輻射線に対し実質的に透過性である化合物が見出されたことである。

本発明の他の有利な特色は添付の図面を考慮に入れて後記の好ましい実施態様を参照することにより明らかになるであろう。第1図は電源に接続した本発明装置の一部の概略的断面図であり、

第2図は本発明に従って製造された装置に関する電力転換効率対エレクトルミネッセン量子効率を示す対数-対数グラフである。

正孔インジェクション物質および発光物質は各帯域内に存在する(この帯域が層であっても他のものであっても)。好ましいエレクトルミネッセント装置においてこれらの物質は順次重なった被膜ないしは層中に存在する。

正孔インジェクション層は正孔伝達化合物からなり、一方発光層は電子伝達化合物からなる。

本発明者らは、後記のように駆動および構成されるセルに用いた場合に 5×10^{-5} 光子/電子を越えるEL量子効率を与える特定の電子伝達化合物があることを見出した。電力転換効率とEL量子転換の間には直接的な関係があるので、これらの化合物を用いると前記の駆動電圧に関して電力転換効率は少なくとも 9×10^{-5} W/Wとなることが保証される。これらの化合物は容易に薄膜の形態で沈着するので、有効帯域を合わせた厚さが $1 \mu\text{m}$ を越えない薄膜型装置が容易に得られる。

本発明の装置に用いられる電子伝達化合物は、酸化還元反応において還元されうる化合物である。本発明において特に有用なものは、前記の試験に関して少なくとも5

10

20

30

40

50

5

$\times 10^{-4}$ E L 量子効率を与える電子伝達化合物である。周知のように E L 量子効率は単純に外部回路で測定される電子/秒に対する、セルから放出される光子/秒の比に等しい。この効率を電力転換効率(W/Wの単位で定義される)と混同してはならない。

電子伝達化合物が少なくとも 5×10^{-4} 光子/電子 (すなわち 0.05%) の E L 量子効率を与えるか否かを判定するためには下記の試験を行う。

E L セルは下記の順序で構成される：

400nm以上の波長をもつ輻射線の少なくとも80%を透過させる陽極〔たとえばネザトロン (Nesatron、商標) ガラス〕；本質的に1, 1-ビス (4-ジ- p-トリルアミノフェニル) シクロヘキサンからなる正孔インジェクション層；問題の電子伝達化合物の層；およびインジウム製陰極。ここで正孔インジェクション層と発光層は合わせて厚さ 1μ を越えない。駆動電圧をかけ、最大電子転換効率または2.5ボルトのいずれかに達するまで (いずれが先に起こるとしても) 高める。この電圧において最大 E L 量子効率を測定する。

表 I には、上記のように構成され、かつ上記の電圧で駆動される装置において試験した場合の若干の有用な電子伝達化合物に関する E L 量子効率を示す。これらの例のそれぞれにつき、最大 E L 量子効率の電圧は2.5ボルトの制限以下であった。

表 I

構造	最大EL量子効率*	測定点における駆動電力
ネザトロン陽極/エビンドリジオン ¹ (1500 Å) / インジウム(In)陰極	2×10^{-4}	18V

*

構造

6

最大EL量子効率*

測定点における駆動電力

(比較例)

ネザトロン陽極/HI-1² (75nm) / E1³ (75nm) / In陰極 1×10^{-2}

20V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E2⁴ (75nm) / In陰極 8×10^{-3}

20V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E3⁵ (75nm) / In陰極 3×10^{-3}

15V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E4⁶ (75nm) / In陰極 3×10^{-3}

12.5V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E5⁷ (75nm) / In陰極 1.5×10^{-3}

24V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E6⁸ (75nm) / In陰極 5×10^{-3}

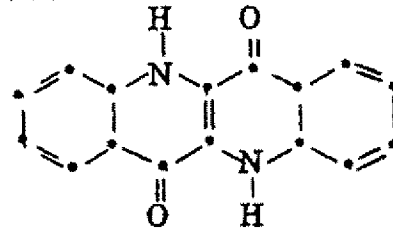
15V

ネザトロン陽極/HI-1 (75nm) / E7⁹ (75nm) / In陰極 8×10^{-3}

14V

E5を除いて有効数字1個に四捨五入した。

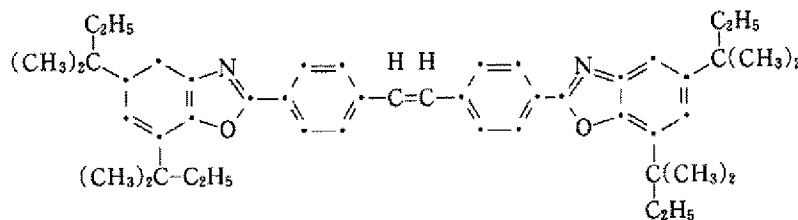
1 エビンドリジン=



2 HI-1 = 1, 1-ビス (4-ジ- p-トリルアミノフェニル) シクロヘキサン

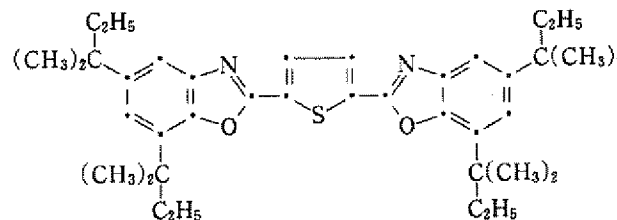
3 E1 =

*30



[4, 4'-ビス (5, 7-ジ- t-ペンチル-2-ベンゾキサゾリル) スチルベン]

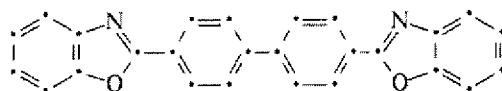
※



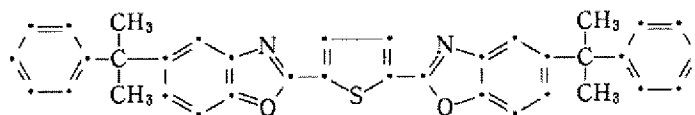
7
〔2, 5-ビス〔5, 7-ジ-*t*-ペンチル-2-ベン
ゾキサゾリル〕チオフエン〕 * 5 E 3 =
※



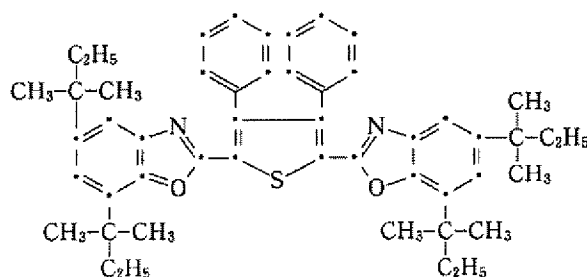
〔2, 2' - (1, 4-フェレンジピニレン) ビスベン
ゾチアゾール〕 ※ 6 E 4 =
※



〔2, 2' - (4, 4' -ビフェニレン) ビスベンゾチ
アゾール〕 ★ 7 E 5 =ビス(8-ヒドロキシキノリノ) マグネシウム
★ 8 E 6 =



〔2, 5-ビス〔5- (α, α-ジメチルベンジル) -
2-ベンゾキサゾリル〕チオフエン〕 ☆ 9 E 7 =
☆



〔2, 5-ビス〔5, 7-ジ-*t*-ペンチル-2-ベン
ゾキサゾリル〕 - 3, 4-ジフェニルチオフエン〕

ここで用いられる正孔インジェクション層の正孔伝達化合物は、電場を与えられた2個の電極間に配置されて陽極から正孔がインジェクトされた場合、正孔を適切に陰極へ伝達することができる化合物である。好ましい正孔伝達化合物は、 $10^4 \sim 10^5$ ボルト/cmの電場を与えられた電極間に層が配置された場合少なくとも 10^{-8} cm²/ボルト-秒の正孔移動係数をもつ。最も好ましい正孔伝達化合物は容易にかつ可逆的に酸化される芳香族アミンであることが見出された。

より好ましくは、正孔インジェクション層は本質的に無色である。これは陽極に隣接した位置にあり、陽極は透明な電極であることが好ましい。従って正孔伝達化合物も400nm以上の波長において少なくとも90%透過性であることが好ましい。

本発明に用いられる正孔伝達化合物のあるもの、および電子伝達化合物のあるものは、薄膜形成性化合物であるという付加的な性質をもつことが注目される。ここで用いられるようにある化合物がこの物質を電極などの支持体上に0.5μm以下の厚さで施した場合に“薄膜形成性”である場合、これは実質的にピンホールを含まない層を形成する。しかしある化合物が薄膜形成性であるということは必ずしも0.5μmよりも多量に存在しないということを意味するわけではない。有効帯域の一方の層がこの種の薄膜形成性化合物である場合、両層において結合剤を除くことができるという点でこの薄膜形成性は有用である。従って本発明の一実施態様においては、発光層および正孔インジェクション帯域の双方が結合剤を含有しない。

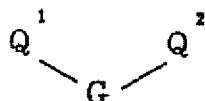
あるいは他の場合には正孔と電子の発光的再結合を妨げない結合剤も本発明に有用である。

9

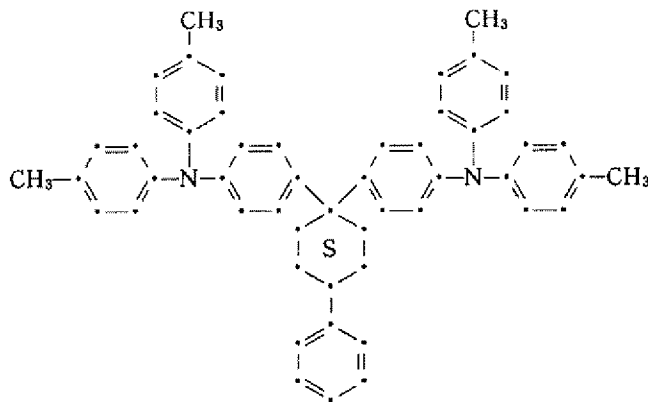
前記のように薄膜を形成しうる化合物の有用な例を以下に示す。特に有用な例には複素環もしくは炭素環、および3個以上の炭素原子を有する脂肪族鎖少なくとも2個を含有するか、あるいは少なくとも2個の基すなわちそれぞれa)一重結合の開りに回転しうる基およびb)少なくとも3個の芳香族もしくは飽和炭素環を含む基を含有する化合物が含まれる。

たとえば薄膜形成性である正孔伝達化合物には次式の構造をもつものが含まれる。

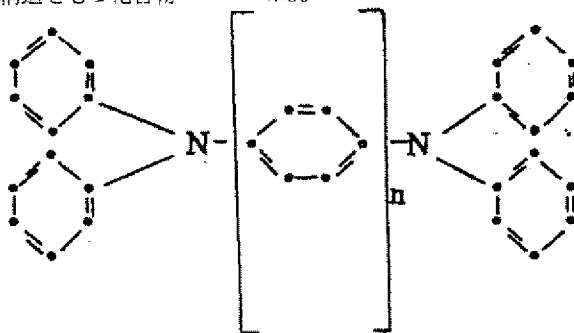
a)



*



1, 1-ビス(4-ジ-*p*-トリルアミノフェニル)シ ※11)
クロヘキサン; および次式の構造をもつ化合物 ※30



(上記式中nは2~4の整数である)、たとえば4, 4
 "ービス(ジフェニルアミノ)クワドリフェニル。
 さらに他の有用な正孔伝達化合物には米国特許第4, 1
 75, 960号明細書13欄13行から14欄42行に
 列挙されたもの、たとえばビス(4-ジメチルアミノ-
 2-メチルフェニル)フェニルメタンおよびN, N, N
 -トリ(p-トリル)アミンが含まれる。

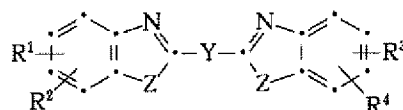
薄膜形成性の電子伝達化合物に関しては、好ましい例には蛍光増白剤が含まれる。最も好ましいものは次式の構造をもつ蛍光増白剤である。

10

* 上記式中 Q^1 および Q^2 は別個に窒素原子および少なくとも 3 個の炭素環（それらのうち少なくとも 1 個は芳香族のもの、たとえばフェニル基である）を含有する基である。炭素環は飽和された環、たとえばシクロヘキシル基およびシクロヘプチル基であってもよく；G は連結基、たとえばシクロアルキレン基、たとえばシクロヘキシレン基；アリーレン基たとえばフェニレン基；アルキレン基たとえばメチレン基、エチレン基およびプロピレン基；あるいは C—C 結合である。構造 a) の範囲内の個々の例には、特に下記のものが含まれる。次式の構造をもつ 1, 1-ビス（4-ジ-*p*-トリルアミノフェニル）-4-フェニル-シクロヘキサン；

i)

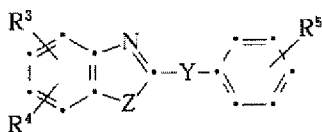
b)



または

c)

11

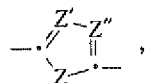
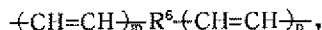
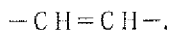
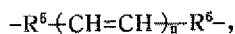


これらの式中 R^1 , R^2 , R^3 および R^4 は別個に水素原子; 1~10個の炭素原子を有する飽和脂肪族残基、たとえばプロピル基、 t -ブチル基およびヘプチル基; 6~10個の炭素原子を有するアリール基、たとえばフェニル基およびナフチル基; あるいはハロゲン原子、たとえば塩素原子およびフッ素原子であるか; あるいは R^1 と R^2 、または R^3 と R^4 が一緒になって、1~10個の炭素原子を有する飽和脂肪族残基 (たとえばメチル基、エチル基およびプロピル基) 少なくとも1個を含んでいてもよい縮合芳香族環を完成するために必要な原子を構成し、

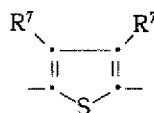
R^5 は1~20個の炭素原子を有する飽和脂肪族残基、たとえばメチル基、エチル基および n -アイコシル基; 6~10個の炭素原子を有するアリール基、たとえばフェニル基およびナフチル基; カルボキシル基; 水素原子; シアノ基; あるいはハロゲン原子、たとえば塩素原子およびフッ素原子であり; ただし式c)において R^3 , R^1 および R^5 のうち少なくとも2個は3~10個の炭素原子を有する飽和脂肪族残基、たとえばプロピル基、ブチル基またはヘプチル基であり、

Z は $-O-$ 、 $-NH-$ または $-S-$ であり;

Y は



または



であり、

m は0~4の整数であり;

n は0, 1, 2または3であり;

R^6 は6~10個の炭素原子を有するアリーレン基、たとえばフェニレン基およびナフチレン基であり;

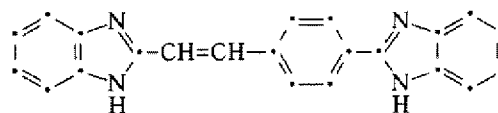
R^7 は水素原子または6~10個の炭素原子を有するアリール基であり; そして

Z' および Z'' は別個にNまたはCHである。

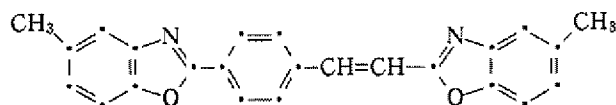
上記の脂肪族残基は置換されていてもよい。置換された脂肪族残基の場合の置換基には、1~5個の炭素原子を有するアルキル基、たとえばメチル基、エチル基およびプロピル基; 6~10個の炭素原子を有するアリール基、たとえばフェニル基およびナフチル基; ハロゲン原子、たとえば塩素原子およびフッ素原子; ニトロ基; ならびに1~5個の炭素原子を有するアルコキシ基、たとえばメトキシ基、エトキシ基およびプロポキシ基が含まれる。

特に好ましい蛍光増白剤の例には下記のものが含まれる。2, 5-ビス (5, 7-ジ- t -ペンチル-2-ベンゾキサゾリル) -1, 3, 4-チアアゾール; 4, 4'-ビス (5, 7- t -ペンチル-2-ベンゾキサゾリル) スチルベン; 2, 5-ビス (5, 7-ジ- t -ペンチル-2-ベンゾキサゾリル) チオフェン; 2, 2'-(p -フェニレンジビニレン)-ビスベンゾチアゾール; 4, 4'-ビス (2-ベンゾキサゾリル) ビフェニル; 2, 5-ビス [5-(α , α -ジメチルベンジル)-2-ベンゾキサゾリル] チオフェン; 4, 4'-ビス [5, 7-ジ-(2-メチル-2-ブチル)-2-ベンゾキサゾリル] スチルベン; および2, 5-ビス [5, 7-ジ-(2-メチル-2-ブチル)-2-ベンゾキサゾリル] -3, 4-ジフェニルチオフェン。

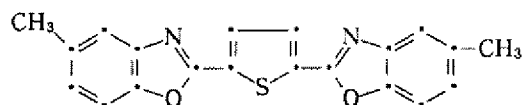
さらに他の有用な蛍光増白剤はケミストリー・オブ・シンセティック・ダイズ、1971、628~637頁および640頁に列挙されている。すでに薄膜形成性ではないものは、一端または両端の環に脂肪族の基を結合させることによって薄膜形成性に行うことができる。この種のさらに有用な蛍光増白剤には、たとえば下記のものが含まれる。



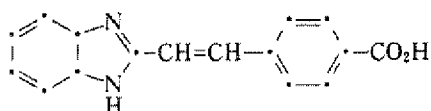
13
ル} ビニル} ベンゾイミダゾール]



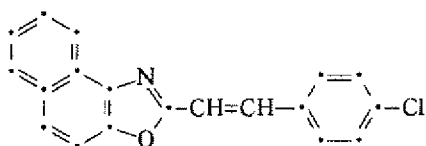
[5-メチル-2-{2-[4-(5-メチル-2-ベン
ンゾキサゾール) フェニル] ビニル} ベンゾキサゾール *ル]



[2, 5-ビス (5-メチル-2-ベンゾキサゾール)
チオフェン]



[2-[2-(4-カルボキシフェニル) ビニル] ベン
ゾイミダゾール]
および



[2-[2-(4-クロロフェニル) ビニル] ナフト
[1, 2-d] オキサゾール]

さらに他の有用な薄膜形成性の電子伝達化合物には8-
ヒドロキシキノリンの金属錯体が含まれ、その際金属は
好ましくはZn、Al、MgまたはLiである。
有効層の一方が薄膜形成性である場合、容易に認められ
るようにピンホールのため装置がショートすることはない
ので、他方は薄膜形成性である必要はない。たとえば
有用な装置は、前記の薄膜形成性化合物からなる正孔イ
ンジェクション層、および薄膜形成性でない化合物、た
とえば1, 1, 4, 4-テトラフェニル-1, 3-ブタ
ジエンからなる発光層を含む。

前記の表1から明らかなように、有用な陽極電極には商
標“ネザトロン”のもとにPPGインダストリーズ社から
得られる被覆ガラス陽極が含まれ、有用な陽極電極に
はインジウムが含まれる。一般のいかなる陽極および陰
極もそれが適切な仕事関数値をもつならば使用できる。
たとえば陽極は高い仕事関数をもつべきである。他の有
用な陽極の例にはいずれかの半透明な高い仕事関数をも

14

つ導電性材料、たとえば酸化スズインジウム、酸化ス
ズ、ニッケルまたは金で被覆したガラスが含まれる。好
ましくは、この種の陽極は10~1000オーム/スク
エアー (ohms/square) のシート抵抗、および400nm
以上の波長に対し80%の光透過率をもつ。このように
高い光透過率を少なくとも90%という正孔伝達化合物
の透過率と合わせた場合に、本発明に従って作成された
装置の特色である卓越した電力転換効率が保証される。
他の有用な陰極の例には低い仕事関数をもつ他の金属、
たとえば銀、スズ、鉛、マグネシウム、マンガンおよび
アルミニウムが含まれる。金属が装置により発生するル
ミネッセンスに対して高い透過率をもつか否かは関係な
い。

20

30

第1図は本発明に従って製造されたエレクトロルミネツ
セント装置を示す。これは酸化スズインジウムの半透明
被膜16で被覆されたガラス製支持体14からなる陽極
12を含む。この上に正孔インジェクション層18が配
置される。発光層20は層18上に配置される。層18
および20の一方または双方が薄膜形成性化合物であ
る。陰極22は層20上に配置され、リードワイヤ24
が装置を電源26に接続する。電源26を入ると陽極
12で発生した正孔は層18と20の界面へ伝達され、
ここで陰極22から伝達された電子と結合し、可視光線
hνを発する。

40

電源26が装置10の最大出力点の電圧たとえば15~
25ボルトで操作される場合、最大電力転換効率は少な
くとも 9×10^{-4} W/Wである。ある場合にはこの効率が
 2×10^{-3} に及ぶことが認められた。本発明の装置は
改良された電力転換効率の結果1700cd/m² (500
フィートランペルト) に及ぶ最大輝度を生じることが認
められた。

本発明のEL装置は常法により作成される。すなわち正
孔インジェクション層、発光層および陰極をそれぞれ溶
液被覆法または蒸発により施す。正孔インジェクション
層が最初に形成されることが好ましい。発光層に有用な
溶剤が正孔インジェクション層に対しても良好な溶剤で
ある場合、発光層を形成するためには蒸発が好ましい。

50

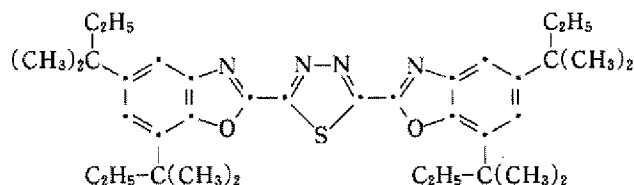
ここで用いられる“蒸発”には蒸気相からの沈着のあらゆる形態が含まれ、真空中で行われるものも含まれる。下記の実施例により本発明をさらに説明する。これらの実施例において最大輝度は不可逆的破壊を生じる電圧のすぐ下の電圧で測定される。若干の実施例において駆動電圧について2.5Vという好ましい限度を越える輝度に関する電圧が示されているのはこのためである。

実施例1

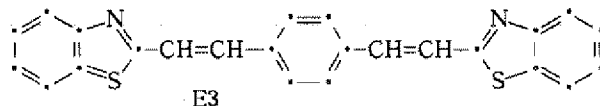
第1図のものと類似したエレクトロルミネッセント装置（以下“セル”）を以下により製造した。

1) 陽極を作成するため、ネザトロンガラスをまず0.05μmアルミナの研磨材で数分間研磨した、次いでイソプロピルアルコールおよび蒸留水の1:1(V)混合物中で超音波洗浄した。次いでこれをイソプロピルアルコールですすぎ、窒素で送風乾燥させた。最後に、使用前にこれをトルエン中で超音波洗浄し、窒素で送風乾燥させた。

2) 1, 1'-ビス(4-ジ-*p*-トリルアミノフェニル)シクロヘキサン(HI-1)をネザトロンガラス上に一般的な真空蒸着法により沈着させた。すなわち上記物質を電気的に加熱されたタンタル製ボートから320℃の温度で 5×10^{-5} トルの系内圧力において蒸発させた。ネザトロンガラスに沈着した生成HI-1フィルム*



[2, 5-ビス(5, 7-ジ-*t*-ペンチル-2-ベンゾキサゾール)-1, 3, 4-チアジアゾール]
実施例1と同様にしてセルを製造した。ただし蛍光増白剤の蒸発のための供給源温度は260℃であった。放出された光は橙色であり、590nmに最大放出を有していた。得られた最大輝度は3.0Vおよび4.0mA/cm²において340cd/m²であった。2.0Vで駆動された場合、最大電力転換効率は 1.5×10^{-3} W/Wであり、最大EL※



このセル(ネザトロン/HI-1/E3/In)
は緑色の光を放出し、これは560nmに最大放出を有していた。得られた最大輝度は17.5Vおよび200mA/cm²において340cd/m²であった。1.5Vで駆動した場合、最大電力転換効率は 4×10^{-4} W/Wであり、最大エレクトロルミネッセント量子効率は 3×10^{-1} 光子/

*の厚さは7.5nmであった。

3) 次いで4, 4'-ビス(5, 7-ジ-*t*-ペンチル-2-ベンゾキサゾール)スチルベン(E1)を2)に記載したと同じ手法を用いて、ただし供給源温度350℃を採用してHI-1層の上部に沈着させた。E1層の厚さも7.5nmであった。

4) 次いでインジウムをE1フィルムの上部にシャドーマスクを介して沈着させた。In電極の面積は0.1cm²であり、これもエレクトロルミネッセントセルの有効面積を規定した。

出来上がったセルはセザトロンガラス電極をプラスとしてバイアスをかけた場合、青緑色の光を放出した。放出された光は520nmに最大放出を有していた。達成された最大輝度は与えられた電圧が2.2Vである場合、電流密度14.0mA/cm²において34.0cd/m²であった。2.0Vで駆動した場合、最大電力転換効率は 1.4×10^{-3} W/Wであり、最大エレクトロルミネッセント量子効率は 1.2×10^{-2} 光子/電子であった。

実施例2

発光層用の他の物質

実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを製造した。ただし下記の蛍光増白剤を発光層として用いた。

*量子効率は 1.4×10^{-3} 光子/電子であった。

実施例3

発光層用の他の物質

実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを製造した。ただし2, 2'-(*p*-フェニレンジビニレン)ビスベンゾチアゾール(E3)を発光層として用い、300℃で蒸発させた。

量子であった。

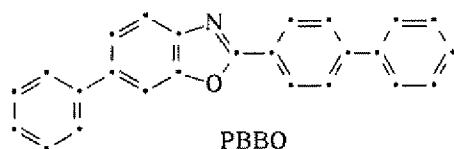
実施例4

発光層用の他の物質

前記実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを製造した。ただし2-(4-ビフェニル)-6-フェニルベンゾキサゾール(PBB0)を発光層としてE

17

1の代わりに用い、200℃で蒸発させた。



このセル(ネザトロン/HI-1/PBBO/In)は白青色の光を放出した。得られた最大輝度は25Vおよび50mA/cm²において34cd/m²であった。20Vで駆動した場合、最大電力転換効率は9.5×10⁻³W/Wで*

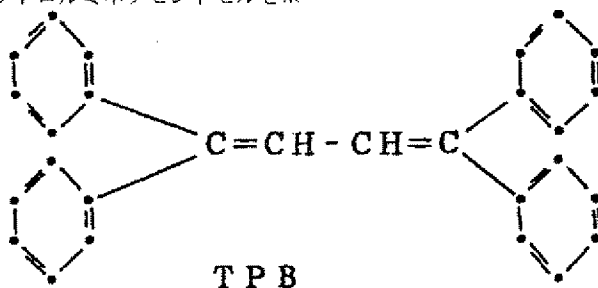
表

実施例	色	最大放出	最大輝度	最大電力転換効率	最大EL量子効率	効率測定駆動電力
5	緑	530nm	680cd/m ² (19Vおよび150mA/cm ² において)	7×10 ⁻⁴ W/W	5×10 ⁻³ 量子/電子	15V
6	//	//	1700cd/m ² (20Vおよび300mA/cm ² において)	1.4×10 ⁻³ W/W	8.4×10 ⁻³ 量子/電子	14V

実施例7

薄膜形成性でない電子伝達化合物

実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを※



TPB昇華のための供給源温度は210℃であった。このセルは青色の光を放出し、これは450nmに最大放出を有していた。得られた輝度は20Vおよび200mA/cm²において102cd/m²であった。15Vで駆動した場合、最大電力転換効率は2×10⁻⁴W/Wであり、最大エレクトロルミネッセント量子効率は1.2×10⁻³光子/量子であった。このセルは蒸発したTPB層の不均質なかつ薄膜形成性でない性質にもかかわらず機能した。TPB層は顕微鏡下で見た場合小さなクラスターのモザイクの外観を有していた。

実施例8および9

電子伝達化合物として8-ヒドロキシキノリノの金属錯体を使用

実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを製造した。ただしビス(8-ヒドロキシキノリノ)アルミニウム(実施例8)、および次式

18

*あり、最大エレクトロルミネッセント量子効率は8×10⁻⁴光子/電子であった。

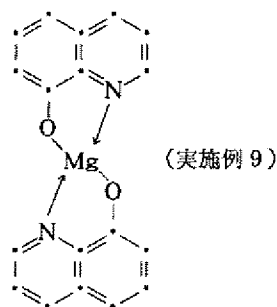
実施5および6

発光層用の他の物質

実施例1と同様にしてエレクトロルミネッセントセルを製造した。ただし発光層はE1の代わりに2,5-ビス[5-(α,α-ジメチルベンジル)-2-ベンゾキサゾリル]チオフェン(実施例5)および2,5-ビス(5,7-ジ-tert-ペンチル-2-ベンゾキサゾリル)-3,4-ジフェニルチオフェン(実施例6)からなり、340℃の温度で蒸発させた。表IIに結果を示す。

II

※製造した。ただし、1,1,4,4-テトラフェニル-20 1,3-ブタジエン(TPB)を発光層として用いた。



40

の構造をもつビス(8-ヒドロキシキノリノ)マグネシウムをそれぞれ発光層として用いた。操作条件は実施例1の記載と同様であった。ただし金属錯体の供給源温度はそれぞれ330℃(実施例8)および410℃(実施例9)であった。表IIIに結果を示す。

実施例	放出された光の色	最大放出の波長	表 III			駆動電力
			最大輝度(cd/m^2)	最大電力転換効率(W/W)	最大EL量子効率	
8	緑	515nm	340 (15Vおよび50mA/ cm^2 において)	8.2×10^{-4}	5.8×10^{-3} 光子/量子	15V
9	緑	548nm	340 (24Vおよび100mA/ cm^2 において)	1.4×10^{-4}	1.5×10^{-3} 光子/量子	24V

上記各実施例に示した効率を便宜のため第2図にプロットした。第2図の点線は傾向を示すにすぎず、いずれかの方法による最適なものを表わすものではない。そこに示されたデータは関係式

$$\log(\text{電力転換効率}) = \log(\text{EL量子効率}) + \log K$$

(上記式中Kは切片(intercept)であり、駆動電圧によって一部制御される係数である)に従うとほぼ直線状である。駆動電圧(第1図の電源26)の値が上がるのに伴って、第2図の曲線は下方へ移動する。従ってより高い駆動電圧では、同一のEL電子効率でも、もはや希望する $9 \times 10^{-5} \text{ W/W}$ の電力転換効率を与えないようになるであろう。

【図面の簡単な説明】

* 第1図は電源に接続した本発明装置の一部の概略的断面図であり、

第2図は本発明装置に関する電力転換効率対エレクトロルミネッセント量子効率を示す対数-対数グラフである。

図中の各記号は下記のものを表わす。

10: エレクトロルミネッセント装置;

12: 陽極; 14: ガラス製支持体;

16: 半透明被膜;

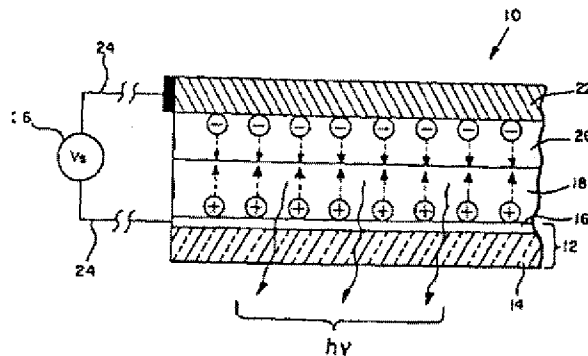
18: 正孔インジェクション層; 20: 発光層;

22: 陰極; 24: リードワイヤ;

26: 電源。

*

【第1図】



【第2図】

